

Un **solide** présente une consistance ferme et compacte, par opposition à un liquide ou à un gaz.

Si une matière est solide, les molécules qui la composent sont beaucoup plus serrées les unes par rapport aux autres. Elles ont moins de liberté que dans un liquide ou dans un gaz.

Un **liquide** est une substance composée d'un volume déterminé, mais qui prend la forme du récipient qui la contient.

Les molécules d'un liquide sont faiblement liées entre-elles : elles peuvent en quelque sorte « glisser » les unes sur les autres tout en restant unies.

Un **gaz** se caractérise par l'absence de lien entre les molécules qui le composent : il se répand donc dans tout l'espace (volume) qu'il lui est possible d'occuper.

On peut prendre un **solide** avec les mains. On peut le déplacer sans avoir à le mettre dans un récipient.

Un **liquide** coule et mouille presque toujours les objets qu'il touche. Il faut le mettre dans un récipient pour le transporter.

Un **gaz** ne reste pas en main. Il faut le mettre dans un récipient fermé. Si on ouvre le récipient, le gaz s'échappe.